# This Page Is Inserted by IFW Operations and is not a part of the Official Record

# BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

# IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents will not correct images, please do not report the images to the Image Problem Mailbox.

# PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

62-031174

(43) Date of publication of application: 10.02.1987

(51)Int.CI.

H01L 29/78 H01L 27/12

H01L 29/28

(21)Application number: 60-171341

(71)Applicant: MITSUBISHI ELECTRIC CORP

(22)Date of filing:

02.08.1985

(72)Inventor: TSUMURA AKIRA

**TSUNODA MAKOTO** 

**HIZUKA YUJI** 

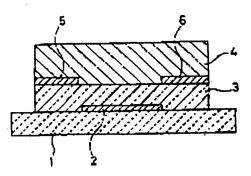
ANDO TORAHIKO

# (54) FIELD EFFECT TRANSISTOR

# (57) Abstract:

PURPOSE: To obtain an element with a low cost, a long life and excellent electrical characteristics by employing a  $\pi$ conjugated system polymer film which has a composition shown by formula I (wherein R and R' denote radicals such as H or CH3 and R" denotes a radical such as H or phenyl). CONSTITUTION: A  $\pi$ -conjugated system polymer film 4, which has a composition shown by formula I (wherein R and R' denote H, CH3, OCH3, C2H5 or OC2H5 and R" denotes H, CH3, C2H5 or phenyl radical), and which has ohmic contact with both of a source electrode 5 and a drain electrode 6, is formed on an insulation film 3 and the source electrode 5 and the drain electrode 6. As this polymer film 4 is economical as an organic semiconductor and has excellent stability in the air, an FET with excellent electrical characteristics can be obtained.





## **LEGAL STATUS**

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration] [Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]
[Number of appeal against examiner's decision of rejection]
[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]
[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2000 Japan Patent Office

### ⑩ 日本 国特 許 庁 (JP)

⑩特許出願公開

# ⑩ 公 開 特 許 公 報 (A)

昭62-31174

@Int\_CI\_4

識別記号

厅内整理番号

49公開 昭和62年(1987)2月10日

H 01 L 29/78 27/12 29/28 8422-5F 7514-5F

7514-5F 8526-5F

5F 審査請求 未請求 発明の数 1 (全6頁)

②発明の名称 電界効果型トランジスタ

②特 頭 昭60-171341

❷出 願 昭60(1985)8月2日

②発明者 津村 題 尼崎市塚口本町8丁目1番1号 三菱電機株式会社材料研究所内

砂発 明 者 角 田 誠 尼崎市塚口本町8丁目1番1号 三菱電機株式会社材料研 究所内

⑩発 明 者 安 藤 虎 彦 尼崎市塚口本町8丁目1番1号 三菱電機株式会社材料研 究所内

⑪出 顋 人 三菱電機株式会社 東京都千代田区丸の内2丁目2番3号

20代理人 弁理士 早瀬 意一

#### 明 年 曹

1. 発明の名称

電界効果型トランジスタ

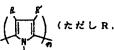
2. 特許請求の範囲

(1) ゲート遺極と、

抜ゲート電極との間に絶縁膜を介在させ抜ゲート電極と対向して設けたソース電極及び該ソース 電極と分離して設けたドレイン電極と、

上記ソース電極及びドレイン電極とオーム性接

触し上記路経験上に設け



R<sup>t</sup>はH. CH3. OCH3. C<sub>2</sub> H<sub>5</sub> またはOC<sub>2</sub> H<sub>5</sub>、 R<sup>t</sup>はH. CH3. C<sub>2</sub> H<sub>5</sub> またはフェニル基である。)なる構造を有するπ-共投系高分子膜とを備えたことを特徴とする電界効果型トランジスタ

② 上記ゲート電極がp型シリコンおよび n型シリコンのいずれか1つにより組成されたことを特徴とする特許請求の範囲第1項記載の電界効果

型トランジスタ。

(3) 上記ゲート電極が有機系高分子により組成されたことを特徴とする特許請求の範囲第1項記載の電界効果型トランジスタ。

(ただしR. R'はH. CH3, OC

H3. C2 H5、またはOC2 H5、 RはH。CH3. C2 H5 またはフェニル基である。) なる 構造を有する x - 共役系高分子限を電気化学的重 合法 (電解集合法) によって得ることを特徴とす る特許請求の範囲第1項記載の電界効果型トラン ジスタ。

#### 3. 発明の詳細な説明

(産業上の利用分野)

本発明は、電界効果型トランジスタ (以下FE 丁素子と略称する)、特に電界効果を利用した有 機半導体象子に関するものである。

(従来の技術)

従来のFET業子は、主としてSI、Ceなど

の無機半導体、あるいは G a A s 、 l n P などの 無機化合物 半 導体を主たる構成材料として使用するのが一般 的 である。しかし、これらは高価となるため、よ り 安価な有機半導体、すなわち有機物質であり、 かつ 電気的に半導体的な 電気特性を有するもの、 具体的にはポリアセチレンを使用した F B T 妻子 が他に 報告されている。

9.3 図はエピサワ他、ジャーナル オブ アプライド フィジックス 第54巻 Mo 6 第3255頁 - 第3259頁 (F・Ebisawa et al. Journal of Applied Physics Vol. 54 Mo 6 pp 3255 - 3259) の 摘文に示された ポリアセチレンを用いた従来のFET素子の構造を示す断面図である。図において、1はガラス基板、2はゲート電極となるアルミニウム膜、3 は絶経膜となるポリシロキサン膜、10はポリアセチレン膜、5及び6 はそれぞれソース電極、ドレイン電極となる金膜である。

次に動作について説明する。

ソース 電極 5 とドレイン電極 6 との間に包圧をかけるとポリアセチレン膜10を遭してソース電

極5とドレイン電極6との間に電流が流れる。こ のとき、ガラス基板 1 上に設けられか つ絶経膜 3 によりポリアセチレン膜10と隔てられたゲート 武極 2 に包圧を印加すると、電界効果によってポ リアセチレン膜10の電導度を変えることができ、 したがってソース、ドレイン間の電流 を制御する ことができる。これは絶縁限3に近接するポリァ セチレン膜10内の空乏層の幅がゲート電極2に 印加する電圧によって変化し、 実効的なホール ( 正孔)のチャネル断面積が変化するためと考えら れている。この場合ポリアセチレン膜10は半導 体的な匍気特性を有している必要があり、かつこ れとソース電極5及びドレイン電極6とはオーム 性接触を有している必要がある。 さらにポリアと チレン膜10とゲート電極2とは絶縁膜3をはさ んでMIS接合を形成している必要がある。

このポリアセチレンを用いた従来のFET条子においては、ポリアセチレン膜 1 0 は、シラカワ他、ポリマージャーナル第 2 巻 No.2 第 231頁~ 第 244 頁 ( H.SHIRAKAWA et al. Polymer Journal

Vol. 2 Ma 2 pp 231-244 ) の論文に示された方法、 すなわちアセチレンガスをチーグラー・ナッタ触 媒で重合させる方法により形成される。

(発明が解決しようとする問題点)

本発明は、上記のような問題点を解決するためになされたもので、安価な材料を用い、安定で長寿命であり、しかも電気特性に優れたFBT業子を提供することを目的としている。

(問題点を解決するための手段)

本発明に係るFET集子は、有機半導体として



C 2 H 5 またはO C 2 H 5 、 R は H . C H g , C 2 H 5 またはフェニル基である。) なる構造を有するエー共役系高分子を用いたものである。

(作用)

本発明においては、有限半導体として、安価で

空気中における安定性に優れた (ただ)

R. R'UH, CH3, OCH3, C2 H5 または OC2 H5、 R'UH, CH3, C2 H5 またはフェニル基である。) なる構造を有するπ - 共役系 高分子を用いたので、安定で長寿命であり、電気 特性に優れたFET素子を得ることができる。

(宝珠)

第1図は、本発明の一実施例によるPBT業子 の構造を示す断面図であり、図において1は基板、 2 は該基版 1 の片面に扱けられたゲート電極、3 は上記基版 1 およびゲート電極2上に設けられた 絶縁膜、5 は該絶縁膜3上に投けられたソース電 極、6は同じく絶縁膜3上に上記ソース電極5と 分離して設けられたドレイン電極、4 は上記絶縁 腺3. ソース電極5およびドレイン電極6上に設 けられ、ソース管極5とドレイン電極6とにそれ

ぞれオーム性接触する (ただしR. R'は

H. C H 3 . O C H 3 . C 2 H 5 または O C 2 H 5 、 R\* は H . C H 3 . C 2 H 5 または フェニル 基である。) なる 構造を有する エー共役系 高分子 腺である。

ここで本実施例業子に用いる材料としては以下に述べるものが使用される。

基板 1 としてはガラスが一般的に用いられるが、ポリエステルフィルムなどの高分子膜を用いることもできる。ゲート電極 2 としては、金、白金、クロム、パラジウム、アルミニウム、インジウム

などの金属や銅酸化物、酸化インジウム、インジウム・銀酸化物(ITO)等を用いるのかで、 1 サンリン 5 もののは 1 サンリン 5 もののは 1 サンリン 5 もののは 2 サンリン 5 もののは 1 サンシン 7 で 1 サンシン 7 で 1 サンシン 7 で 1 サンシン 7 で 1 サンシン 8 もののは 1 サンシン 8 は 1 サンシン 8 は 1 サンシン 9 は 1 サ

π - 共役系高分子膜 4 はそれ自身では通常絶縁体であるが、適当な電子受容体、例えば過塩素酸イオンやテトラフルオロボレートイオン、スルホン酸イオンなどをドーピングすることによってp型半導体にすることができ、その電導度も絶縁体

領域から金属領域まで幅広く制御することができる。本実施例素子はπー共役系高分子膜に極く少量のドーピングをしてp型半導体性を付与して用いる。

上記ェー共役系高分子の薄膜をゲート電極 2, **絶縁膜3、ソース電機5およびドレイン電機6に** より構成された中間部材の上に形成する方法とし ては電気化学的重合法(電解重合法)を用いる。 例えばπー共役系高分子に相当するモノマーおよ び支持電解質を有機溶媒または水に溶かしこれを 反応溶液とし、上記ソース電概 5 およびドレイン 電極6を作用電極とし、例えば白金などの対極と の間に電流を通じて重合反応を起こさせて作用電 極近傍上に所望の▼一共役系高分子を析出させ、 析出したπー共役系高分子膜をよく洗浄した後、 童素雰囲気中で乾燥するという方法を用いる。 こ の場合、折出した\*-共役系高分子膜は反応時に 支持国解質のアニオンがドーピングされてり型有 機半導体となり、またソース電極5およびドレイ ン価極 6 間の距離は充分短かいため、両電極間の 治縁腹もπー共役系高分子膜によって完全に被揮 され、両電極はp型有機半導体膜によって電気的 に短路される。さらにこのp型有機半導体膜は電 解重合後に適度に脱ドープし、 F E T 素子に適し た電導度に変化させることができる。ここで、有 **概溶媒としては、支持電解費および上記モノマー** を溶解させるものならよく、例えばアセトニトリ ル、ニトロペンゼン、ニトロメタン、N. N-ジ メチルホルムアミド(DMF)、 ジメチルスルホ キシド (DMSO) 、ジクロロメタン、テトラヒ ドロフラン、エチルアルコールおよびメチルアル コール等の極性溶媒が単独又は2種以上の混合熔 媒として用いられる。又、水との混合溶媒でも使 用可能である。支持電解質としては酸化電位およ び逗元電位が高く、電解重合時にそれ自身が酸化 又は遠元反応を受けず、かつ溶媒中に溶解させる ことによって溶液に電導性を付与することのでき る物質であり、例えば、過塩素酸テトラアルキル アンモニウム塩、テトラアルキルアンモニウム、 テトラフルオロボレート塩、テトラアルキルアン モニウム、 ヘ キサフルオロホスフェート塩、テトラアルキル ア ンモニウム、パラトルエンスルホネート塩、および水酸化ナトリウム等が用いられるが、勿論 2 種以上を併用しても摂わない。

なお、 第 1 図では基板 1 上にゲート電極 2 が設けられているが、逆に、基板上にπー共役系高分子機を設け、 その上にソース電極およびこのソー

ス電極と分離してドレイン電極を設け、上記ソース電極およびドレイン電極との間に絶縁膜を介在させてゲート電極を設けてもよい。

以下、本発明の実施例についてより具体的に説明する。

#### 実施例1

3.0 cm×3.0 cmのガラス基板の中央付近に真空 蒸着法によって厚さ1000人のクロム膜をリポンタ に設け、更にこの上に金額を2000人の厚さには、 薬者法によって設け、これをゲート電極とした。 有効ゲート電極面積は 5 mm× 2 μ m )。 さらに基板上に酸化シリコン膜を3000人の厚さにひらに基板上に酸化シリコン膜を3000人の厚さにのよって設け、これを絶疑膜とした。 さらにそのとにチャネル長が 2 μm となんで 2 ヶ所に真空落々の法によって設け、これらをソース電極とドレイの金額をよって設け、これらをソース電極とドレイの金額とした(有効面積はいずれも 5 mm×10 mm)。

100m & のアセトニトリル中に N - メ チルピロール (0.8 g), テトラエチルパークロレイト (0.7g) を溶解させた液を反応溶液とした。上記ガラ

ス基板上のソース電極とドレイン電極とを作用電 極とし、対極として白金(Pt)電極を、参照電極 として始和カロメル電極(SCE)を使用し、反 応用液中にこれらを共に浸し、窒素ガス雰囲気下 で作用電極を陽極として対極との間に一定電流( 20 μ Å ・ 🖙 - 2 ) を 9 0 分間流し、作用電極近傍上、 すなわち上記ソース電極近傍上およびドレイン電 極近傍上に ェー共役系高分子を析出させ、 両電極 間の絶縁頭がエー共役系高分子膜で完全に被覆さ れるようにし、ソース包種とドレイン電極とがp 型半導体性を有するπー共役系高分子膜で電気的 に短絡されるようにした。次に、作用電極の電位 をポテンショスタットでSCEに対して0.0 V に 180分間設定して電気化学的脱ドープを行い、ア セトニトリルで2回洗浄後、窒姜ガス雰囲気下で 乾燥し、FET試料(I)を得た。

## 実施例 2

10<sup>-3</sup>s / cm以上の電導度を有する厚さ 500 / m の p型シリコン板 (3.0 cm × 3.0 cm) の両面に無酸 法で3000 人の厚さの酸化シリコン膜を設けた。次 に片面のみをブラスマエッチングしてシリコン面を辞出させ、ここに厚さ2000人の金膜を真空薬シリンを辞出させ、ここに厚さ2000人の金膜を真空薬シリンをによって設け、オーム性接触として働き、の型シリコン酸がピートを極とした。さらによっての酸化シリコン膜の上にチャネル最が2μω となるように真空薬者法によって厚さ1000人のクロムの厚さに真空薬者法によって設けてこれをソース電極とドレイン電極とした(有効面積はいずれも2mm ×4mm)。

実施例1の場合と同様に電解館合法を用いて上記のソース電極、ドレイン電極および両電極間の 絶縁膜を適度の電導度のp型半導体性を有するエ 一共投系高分子膜で被覆し、これをFBT試料( I)とした。

第2図は実施例2により製造されたFET試料 (II)のゲート配圧(VG)を変化させた場合の ドレイン電流(ID)-ソース・ドレイン間電圧 (VSD)の変化を示す特性図である。測定は真

特開昭62-31174 (5)

空中暗所で行なった。図において、縦軸がドレイ ン電流 (ID)、債軸がソース・ドレイン間電圧 (VSD) を示す。なお、ゲート電圧はソース電 極に対して印加している。

第2回によると、FET試料(I)はVG=0 Vの状態でもIDが流れているが小さなVGの変 化で1Dの変化をもたらし良好な電界効果が得ら れることがわかる。しかも消費する電力も少ない。 FET状料 (1) もほぼ同様の特性を示した。ま た、安定性の面でも本発明によるFE丁妻子は1 ヶ月以上経過しても特性の変化が見られなかった。 なお、実施例2では基板そのものをゲート電極 としたが、チャネル間にのみゲート電極を設けて 動作させることも可能であり、実施例2と同様も しくはそれ以上の効果を示す。

本発明に係るFET素子の素子基板、ゲート電 極、絶経膜、ソース電極、ドレイン電極、および ソース制極等に結着するリード娘はすべて高分子 材料を用いることが可能である。この場合本発明 に係るFET素子は完全に柔軟構造となる。しか

第1回は本発明の一実施例によるFET素子の 根当を示す断面図、第2図は実施例2により製造 されたFET試料(Ⅱ)のゲート電圧を変化させ た場合のドレイン電流-ソース・ドレイン間電圧 の変化を縦軸ードレイン電波、機軸ーソース・ド レイン間電圧により示す特性図、第3図は従来の FE丁柔子の構造を示す断面図である。

図において、2…ゲート電極、3…絶縁膜、4 … n - 共投系高分子膜、5 mソース電極、1 D m ドレイン電流、VSD…ソース・ドレイン間電圧、 VG…ゲート電圧。

なお図中同一符号は同一又は相当部分を示す。

化理人

も、これら高分子材料を透明もしくは半透明な材 料とするとπー共役系高分子膜はかなりの透明性 を有するため、全体が透明もしくは半透明なPP T素子を得ることができる。

ところで、本発明は多数の電極を有する大面積 基板に適用することも可能である。したがって本 発明に係るFET素子を大面積液晶ディスプレイ の基板となる薄膜トランジスタ (TFT) として 使用することが可能である。

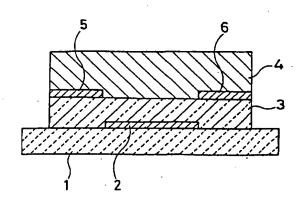
#### 〔発明の効果〕

以上のように、本発明によれば、有機半導体と

\(ただしR、 R<sup>i</sup>はH、CH3、OC

H3, C2 H5 またはOC2 H5、 Ruth, CH 3 , C 2 H 5 またはフェニル基である。) なる権 造を有するボー共役系高分子を用いたので、安価 で、しかも安定性、寿命および電気特性に優れた FET楽子を得ることができる。

#### 4. 図面の簡単な説明



2:ゲート 電極

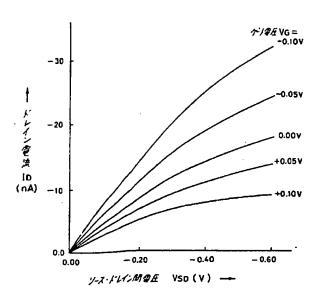
3: 紀 豫 膜

4: 元-共授系高分子膜

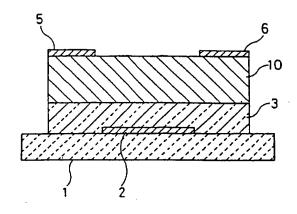
5: ソース 電極

6: バレイン電 枠

以 2 图



第 3 図



正 書(自発)

昭和60年11月29日

特許庁長官殿

1. 事件の表示

特願級 60-171341号

2. 発明の名称

世界効果型 トランジスタ

3. 補正をする者

・事件との関係 住 所

特許出願人 東京都千代田区丸の内二丁目2番3号

名 称

(601) 三菱電機株式会社 代表者

4.代理 住 所

郵便番号 532 大阪市淀川区宮原 4 丁目 1 番45号 新大阪八千代ビル

(8181) 弁理士 早瀬憲 電話 06-391-4128 5. 補正の対象

明細書の発明の詳細な説明の福

6. 補正の内容

(1) 明細書第10頁第19~20行の「テトラ アルキルアンモニウム、テトラフルオロポレー ト 塩」を「テトラアルキルアンモニウムテトラフ ル オロボレート塩」に訂正する。

(2) 同第10頁第20行~第11頁第1行の 「テトラアルキルアンモニウム、ヘキサフルオ ロ ホスフェート塩」を「テトラアルキルアンモニ ウ ムヘキサフルオロホスフェート塩」に訂正する。

(3) 同第11頁第1~2行の「テトラアルキル アンモニウム、パラトルエンスルホネート塩」 を 「テトラアルキルアンモニウムパラトルエンス ル ホネート塩」に訂正する。

(4) 同第12頁第19行の「テトラエチルパー クロレイト」を「テトラエチルアンモニウムパー クロレイト」に訂正する。